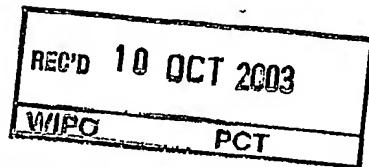


10/526026
PCT/JP03/10540

20.08.03

日本国特許庁
JAPAN PATENT OFFICE



別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日
Date of Application: 2002年 8月30日

出願番号
Application Number: 特願2002-253742

[ST. 10/C]: [JP2002-253742]

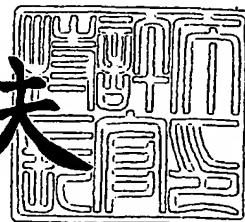
出願人
Applicant(s): アークレイ株式会社
ユニチカ株式会社

PRIORITY DOCUMENT
SUBMITTED OR TRANSMITTED IN
COMPLIANCE WITH
RULE 17.1(a) OR (b)

2003年 9月26日

特許庁長官
Commissioner,
Japan Patent Office

今井康夫



【書類名】

特許願

【整理番号】

P14-293830

【提出日】

平成14年 8月30日

【あて先】

特許庁長官殿

【国際特許分類】

C07K 3/20

C12N 15/53

【発明の名称】

タンパク質およびグルコース脱水素酵素の精製方法

【請求項の数】

14

【発明者】

【住所又は居所】 京都府京都市南区東九条西明田町57 アークレイ株式
会社内

【氏名】 山岡 秀亮

【発明者】

【住所又は居所】 京都府宇治市宇治小桜23番地 ユニチカ株式会社中央
研究所内

【氏名】 黒坂 啓介

【発明者】

【住所又は居所】 京都府宇治市宇治小桜23番地 ユニチカ株式会社中央
研究所内

【氏名】 川瀬 至道

【特許出願人】

【識別番号】 000141897

【住所又は居所】 京都府京都市南区東九条西明田町57

【氏名又は名称】 アークレイ株式会社

【特許出願人】

【識別番号】 000004503

【住所又は居所】 兵庫県尼崎市東本町1丁目50番地

【氏名又は名称】 ユニチカ株式会社

【代理人】

【識別番号】 100086380

【弁理士】

【氏名又は名称】 吉田 稔

【連絡先】 06-6764-6664

【選任した代理人】

【識別番号】 100103078

【弁理士】

【氏名又は名称】 田中 達也

【選任した代理人】

【識別番号】 100105832

【弁理士】

【氏名又は名称】 福元 義和

【選任した代理人】

【識別番号】 100117167

【弁理士】

【氏名又は名称】 塩谷 隆嗣

【選任した代理人】

【識別番号】 100117178

【弁理士】

【氏名又は名称】 古澤 寛

【手数料の表示】

【予納台帳番号】 024198

【納付金額】 21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】 明細書 1

【物件名】 図面 1

【物件名】 要約書 1

【包括委任状番号】 0103432

【プルーフの要否】 要

b

【書類名】 明細書

【発明の名称】 タンパク質およびグルコース脱水素酵素の精製方法

【特許請求の範囲】

【請求項 1】 電子伝達タンパク質を含む目的タンパク質が溶解したタンパク質溶液から、液体クロマトグラフィーを利用して前記目的タンパク質を精製する方法であって、

前記液体クロマトグラフィーは、充填剤が充填された充填槽に前記タンパク質溶液を導入して前記充填剤と前記目的タンパク質とを結合させた後に不純物を除去し、ヒドロキシコラン酸塩を含む溶離液を用いて、前記充填剤から前記目的タンパク質を溶離させることにより行われることを特徴とする、タンパク質の精製方法。

【請求項 2】 前記目的タンパク質は、グルコース脱水素活性を有するサブユニットを含むグルコース脱水素酵素である、請求項 1 に記載のタンパク質の精製方法。

【請求項 3】 前記充填剤は、イオン交換樹脂である、請求項 1 または 2 に記載のタンパク質の精製方法。

【請求項 4】 前記イオン交換樹脂は、4 級アンモニウム基をイオン交換基として有している、請求項 3 に記載のタンパク質の精製方法。

【請求項 5】 前記電子伝達タンパク質は、還元条件下での SDS-ポリアクリルアミドゲル電気泳動における分子量が約 43 kDa であり、

前記サブユニットは、還元条件下での SDS-ポリアクリルアミドゲル電気泳動における分子量が約 60 kDa である、請求項 2 ないし 4 のいずれかに記載のタンパク質の精製方法。

【請求項 6】 前記ヒドロキシコラン酸塩は、コール酸塩である、請求項 1 ないし 5 のいずれかに記載のタンパク質の精製方法。

【請求項 7】 前記充填剤からの前記目的タンパク質の溶離は、前記溶離液におけるヒドロキシコラン酸塩の濃度を一定にして行われる、請求項 1 ないし 6 のいずれかに記載のタンパク質の精製方法。

【請求項 8】 前記溶離液におけるヒドロキシコラン酸塩の濃度は、0.5

～2. 5重量%の範囲から選択される、請求項7に記載のタンパク質の精製方法。

【請求項9】 前記グルコース脱水素酵素は、グルコース脱水素酵素を產生する能力を有するブルクホルデリア属に属する微生物が產生したものである、請求項2ないし8のいずれかに記載のタンパク質の精製方法。

【請求項10】 前記ブルクホルデリア属に属する微生物は、ブルクホルデリア・セパシアKS1株(FERM BP-7306)である、請求項9に記載のタンパク質の精製方法。

【請求項11】 前記グルコース脱水素酵素は、形質転換体が產生したものであり、

この形質転換体は、グルコース脱水素酵素を產生する能力を有するブルクホルデリア属に属する微生物から取得した前記サブユニットおよび前記電子伝達タンパク質をコードするDNAを、宿主微生物に導入して形成したものである、請求項2ないし8のいずれかに記載のタンパク質の精製方法。

【請求項12】 前記宿主微生物は、シュードモナス・プチダである、請求項11に記載のタンパク質の精製方法。

【請求項13】 疎水クロマトグラフィーと陰イオン交換クロマトグラフィーとを組み合わせてグルコース脱水素酵素を精製する方法であって、

前記疎水クロマトグラフィーは、固定相に前記グルコース脱水素酵素を保持させるステップと、不要なタンパク質を溶出させるステップと、ヒドロキシコラン酸塩を含む溶離液を用いて前記グルコース脱水素酵素を溶出させるステップと、を含み、

前記陰イオン交換クロマトグラフィーは、固定相に前記グルコース脱水素酵素を保持させるステップと、ヒドロキシコラン酸塩を含む溶離液を用いて前記グルコース脱水素酵素を溶出させるステップと、を含んでいることを特徴とする、グルコース脱水素酵素の精製方法。

【請求項14】 前記疎水クロマトグラフィーにおいては、前記グルコース脱水素酵素の溶出は、前記溶離液におけるヒドロキシコラン酸塩の濃度を時間とともに変化させて行われ、

前記陰イオン交換クロマトグラフィーにおいては、前記グルコース脱水素酵素の溶出は、前記溶離液におけるヒドロキシコラン酸塩の濃度を一定にして行われる、請求項13に記載のグルコース脱水素酵素の精製方法。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【発明の属する技術分野】

本発明は、液体クロマトグラフィーを利用して、タンパク質を精製する方法に関する。この精製方法は、たとえば電子伝達タンパク質が結合したグルコース脱水素酵素を精製する際に利用されるものである。

【0002】

【背景の技術】

特定の基質に対して特異的に反応する酵素を用いたバイオセンサの開発は、産業の分野を問わず盛んに行われている。その代表的なものとして、主に医療分野で使用されるグルコースセンサが挙げられる。

【0003】

グルコースセンサは、酵素と電子伝達物質を含む反応系を構築するためのものであり、このグルコースセンサを利用する場合には、たとえばアンペロメトリックな手法を用いてグルコースが定量される。酵素としては、グルコースオキシダーゼ (GOD) やグルコースデヒドロゲナーゼ (GDH) が使用されている。

【0004】

GODは、グルコースに対する基質特異性が高くて熱安定性に優れており、酵素の量産化が可能であるために生産コストが他の酵素と比べて安価であるといった利点がある。その反面、GODを使用した系は、測定サンプル中の溶存酸素の影響を受けやすいため、溶存酸素が測定結果に影響を及ぼすといった問題がある。

【0005】

一方、GDHを使用した系は、測定サンプル中の溶存酸素の影響を受けにくい。このため、GDHを使用した系は、酸素分圧が低い環境下で測定を行ったり、酸素量が多く要求される高濃度サンプルを測定する場合であっても、精度よくグ

ルコース濃度を測定することができる。その反面、G D Hは、熱安定性が悪く、基質特異性がG O Dよりも劣るといった問題点がある。

【0006】

このような事情から、G O DとG D Hの双方の欠点を補う酵素が模索されていた。国際公開WO02/36779号公報に開示されているように、早出は、温泉付近の土壤から新規菌株（ブルクホルデリア・セパシアKS1株）を分離し、この菌株から新しいG D Hを取得した。このG D Hは、 α 、 β 、 γ サブユニットからなるものであり（以下「C y G D H」という）、電子伝達物質との反応速度が高く、耐熱性の面でも問題がないものであり、グルコースセンサ用としては好適なものであった。

【0007】

C y G D Hをグルコースセンサに応用する場合には、C y G D Hを含む酵素溶液から、C y G D Hを精製する必要がある。酵素の精製には、通常、液体クロマトグラフィーが利用されている。そのため、本発明者らは、常法にしたがって、疎水クロマトグラフィーおよび陰イオン交換クロマトグラフィーを併用して酵素溶液の精製を試みた。ところが、精製酵素液をSDS-PAGEで確認したところ、 α 、 β 、 γ サブユニット以外に多くのタンパク質が含まれており、C y G D Hを純度良く精製することができなかった。

【0008】

【発明の開示】

本発明は、タンパク質の新規な精製方法を提供することを目的としている。

【0009】

本発明の第1の側面により提供されるタンパク質の精製方法は、電子伝達タンパク質を含む目的タンパク質が溶解したタンパク質溶液から、前記目的タンパク質を液体クロマトグラフィーを利用して精製する方法であって、前記液体クロマトグラフィーは、充填剤が充填された充填槽に前記タンパク質溶液を導入して前記充填剤と前記目的タンパク質とを結合させた後に不純物を除去し、ヒドロキシコラン酸塩を含む溶離液を用いて、前記充填剤から前記目的タンパク質を溶離させることにより行われることを特徴としている。

【0010】

なお、本明細書においては、「液体クロマトグラフィー」という場合には、特段の限定がない限りは、カラムを用いてフロー（連続式）で精製する場合の他、バッチ式でタンパク質を精製する場合も含まれる。バッチ式の精製方法としては、たとえば容器内に充填剤とタンパク質溶液とを共存させて充填剤に目的タンパク質を結合させた後に充填剤を分離し、この充填剤を溶離液に接触させて充填剤から目的タンパク質を分離して回収する方法が挙げられる。

【0011】

精製対象となる目的タンパク質としては、たとえばグルコース脱水素活性を有するサブユニットを含むグルコース脱水素酵素を例示することができる。

【0012】

充填剤としては、たとえばイオン交換樹脂が使用され、イオン交換クロマトグラフィーによってタンパク質が精製される。この場合、イオン交換樹脂としては、たとえば4級アンモニウム基をイオン交換基として有しているものが使用される。

【0013】

ここで、「ヒドロキシコラン酸」とは、コラン酸の3水和物であるコール酸および広義での誘導体をさすものとし、ヒドロキシコラン酸塩としては、コール酸塩、グリコウルソデオキシコール酸塩、タウログリコウルソデオキシコール酸塩、タウロウルソデオキシコール酸塩、ウルソデオキシコール酸塩、グリココール酸塩、タウロコール酸塩、グリコケノデオキシコール酸塩、タウロケノデオキシコール酸塩、グリコデオキシコール酸塩、タウロデオキシコール酸塩、ケノデオキシコール酸塩、デオキシコール酸塩、グリコリトコール酸塩、タウロリトコール酸塩、リトコール酸塩などが挙げられる。その中でも、コール酸塩、たとえばコール酸ナトリウムを使用するのが好ましい。

【0014】

充填剤からの目的タンパク質の溶離は、溶離液におけるヒドロキシコラン酸塩の濃度を一定にして行うのが好ましい。この場合、溶離液におけるヒドロキシコラン酸塩の濃度は、0.5～2.5重量%の範囲、さらに好ましくは0.8～1

2重量%の範囲から選択するのが好ましい。このような手法は、バッチ式で目的タンパク質の溶離を行う場合に限らず、連続式で目的タンパク質の溶離を行う場合にも適用される。また、溶離液におけるヒドロキシコラン酸塩の濃度を時間とともに変化させて目的タンパク質の溶離を行うこともできる。この場合、溶離液の濃度の上限は、たとえば3重量%以下、さらに好ましくは1.5重量%、最も好ましくは1重量%とされる。すなわち、溶離液の濃度変化は、たとえば0～3重量%の範囲、さらに好ましくは0～1.5重量%の範囲、最も好ましくは0～1.0重量%の範囲で行われる。

【0015】

電子伝達タンパク質は、たとえば還元条件下でのSDS-ポリアクリルアミドゲル電気泳動における分子量が約43kDaである。一方、前記サブユニットは、還元条件下でのSDS-ポリアクリルアミドゲル電気泳動における分子量が約60kDaである。このような電子伝達タンパク質およびサブユニットを含むグルコース脱水素酵素は、たとえばグルコース脱水素酵素を产生する能力を有するブルクホルデリア属に属する微生物から、あるいは形質転換体から取得することができる。

【0016】

本発明で採用されるブルクホルデリア属に属する微生物は、本酵素の生産能を有するブルクホルデリア属に属する微生物であれば特に制限されないが、ブルクホルデリア・セパシア、特にブルクホルデリア・セパシアKS1株（以下、単に「KS1株」という）が好ましい。このKS1株は、平成12年9月25日に独立行政法人産業技術総合研究所特許生物寄託センター（〒305-8566日本国茨城県つくば市東1丁目1番地1 中央第6）に微生物受託番号第FERM B P-7306として寄託されている。

【0017】

形質転換体は、たとえばブルクホルデリア属に属する微生物から取得した電子伝達タンパク質およびサブユニットをコードする配列を含むDNAを、宿主微生物に導入することにより形成される。宿主微生物としては、シュードモナス属に属する微生物、とくにシュードモナス・プチダを使用するのが好ましい。

【0018】

国際公開WO02/36779号公報などに開示されているように、KS1株由来のグルコース脱水素酵素は、サブユニット（ α サブユニット）および電子伝達タンパク質（ β サブユニット）に加えて、還元条件下でのSDS-ポリアクリルアミドゲル電気泳動における分子量が約14kDaである γ サブユニットを有するものとして产生される。

【0019】

γ サブユニットを α サブユニットとともに発現させると、 α サブユニットのみを発現させた場合に比べて高い酵素活性が得られることが早出によって確認されている。したがって、酵素活性の観点からは、 γ サブユニットを発現させるのが好ましく、前記DNAにおいては、 γ サブユニットの構造遺伝子は、 α サブユニットの上流域に含ませておくのが好ましい。そうすれば、 α サブユニットを产生する際に、先ず γ サブユニットが発現されてタンパク質として存在することにより微生物体内で効率良く α サブユニットを产生することができると考えられる。

【0020】

本発明の第2の側面においては、疎水クロマトグラフィーと陰イオン交換クロマトグラフィーとを組み合わせてグルコース脱水素酵素を精製する方法であって、前記疎水クロマトグラフィーは、固定相に前記グルコース脱水素酵素を保持させるステップと、不要なタンパク質を溶出させるステップと、ヒドロキシコラン酸塩を含む溶離液を用いて前記グルコース脱水素酵素を溶出させるステップと、を含み、前記陰イオン交換クロマトグラフィーは、固定相に前記グルコース脱水素酵素を保持させるステップと、ヒドロキシコラン酸塩を含む溶離液を用いて前記グルコース脱水素酵素を溶出させるステップと、を含むことを特徴とする、グルコース脱水素酵素の精製方法が提供される。

【0021】

疎水クロマトグラフィーにおいては、たとえばグルコース脱水素酵素の溶出は、溶離液におけるヒドロキシコラン酸塩の濃度を時間とともに変化させて行われる。一方、陰イオン交換クロマトグラフィーにおいては、たとえばグルコース脱水素酵素の溶出は、溶離液におけるヒドロキシコラン酸塩の濃度を一定にして行

われる。また、溶離液におけるヒドロキシコラン酸塩の濃度を時間とともに変化させて目的タンパク質の溶離を行うこともできる。この場合、溶離液の濃度の上限は、たとえば3重量%以下、さらに好ましくは1.5重量%、最も好ましくは1重量%とされる。すなわち、溶離液の濃度変化は、たとえば0～3重量%の範囲、さらに好ましくは0～1.5重量%の範囲、最も好ましくは0～1.0重量%の範囲で行われる。

【0022】

【発明の実施の形態】

以下、本発明に係るタンパク質の精製方法について、グルコース脱水素酵素を精製する場合を例にとって具体的に説明する。

【0023】

グルコース脱水素酵素の精製にあたっては、まず、酵素溶液を準備する。酵素溶液は、グルコース脱水素酵素を產生する微生物やその培養液から採取してもよいし、この微生物から取得したDNAを導入した形質転換体やその培養液から採取してもよい。

【0024】

酵素溶液は、G D Hが菌体内に存在する場合には、ろ過または遠心分離などの手段により培養液から菌体を採取した後、この菌体を機械的方法またはリゾチムなどの酵素的方法で破壊し、必要に応じてE D T Aなどのキレート剤及び界面活性剤を添加してG D Hを可溶化することにより得ることができる。一方、G D Hが菌体外（培養液中）に存在する場合には、ろ過または遠心分離などの手段により培養液と菌体とを分離することにより酵素溶液を得ることができる。

【0025】

グルコース脱水素酵素を產生する微生物としては、たとえばブルクホルデリア属に属する微生物、とくにブルクホルデリア・セパシアが好ましく使用される。このブルクホルデリア・セパシアからは、たとえば可溶化膜画分として酵素溶液が採取される。可溶化膜画分は、たとえば培養液を遠心分離して得られる菌体を破碎して細胞抽出液を採取し、この細胞抽出液を遠心分離して得られる上清を超遠心することにより沈殿物として得られる。菌体の破碎は、常法に従い、機械的

方法または酵素的方法により行うことができる。

【0026】

形質転換体は、たとえば α サブユニット（グルコース脱水素活性を有するタンパク質）および β サブユニット（電子伝達タンパク質）の発現をコードする配列を含むDNAを取得した後、このDNAを含む組み換えベクターを、宿主微生物に導入することにより形成される。

【0027】

DNAの取得にあたっては、まず組み換えベクターが構築される。この組み換えベクターは、グルコース脱水素活性を有する酵素を产生する微生物から染色体DNAを分離・精製した後、この染色体DNAを切断した染色体DNA断片またはPCRなどにより増幅させたDNA断片と、リニアーナ発現ベクターとを結合閉鎖させることにより構築することができる。

【0028】

宿主微生物としては、大腸菌をはじめとする腸内細菌群、シュードモナス属やグルコノバクター属などのグラム陰性菌、バチルス・サブチリスなどのバチルス属細菌をはじめとするグラム陽性菌、サッカロマイセス・セビシエなどの酵母、アスペルギルス・ニガーなどの糸状菌が挙げられる。その中でもとくに、シュードモナス属に属する微生物、たとえばシュードモナス・プチダが好ましく使用される。微生物の形質転換は、例えばエシェリヒア属細菌ではカルシウム処理によるコンピテントセル法、バチルス属細菌ではプロトプラスト法、酵母ではKU法やKUR法、糸状菌ではマイクロマニュピレーション法等の方法によって行うことができる。形質転換する方法としては、エレクトロポーレーション法も用いることもできる。

【0029】

酵素溶液の精製は、液体クロマトグラフィーを利用して行われる。液体クロマトグラフィーによる精製においては、目的とする精製の程度が得られるように、液体クロマトグラフィーの種類、回数、組み合わせが選択される。液体クロマトグラフィーとしては、ゲルろ過、吸着クロマトグラフィー、イオン交換クロマトグラフィー、およびアフィニティクロマトグラフィーを挙げることができる。

【0030】

液体クロマトグラフィーは、カラム内に形成した固定相に目的タンパク質を保持させた後に、連続的に溶離液を供給して目的タンパク質を溶離させて回収してもよいし、バッチ式で行ってもよい。バッチ式では、たとえば容器内に充填剤と試料とを供給して充填剤に目的タンパク質を保持させた後に不純物を除去し、溶離液を供給して充填剤から目的タンパク質を溶離させ、目的タンパク質を回収するようにしてもよい。

【0031】

溶離液としては、溶離剤としてのヒドロキシコラン酸塩を含む溶液が使用される。複数回の液体クロマトグラフィーにより目的タンパク質を精製する場合には、少なくとも一回の液体クロマトグラフィーにおいて、溶離液としてヒドロキシコラン酸塩が使用される。この場合、最後に行う液体クロマトグラフィーにおいて、溶離液としてヒドロキシコラン酸塩を使用するのが好ましい。

【0032】

ヒドロキシコラン酸塩としては、コール酸塩、グリコウルソデオキシコール酸塩、タウログリコウルソデオキシコール酸塩、タウロウルソデオキシコール酸塩、ウルソデオキシコール酸塩、グリココール酸塩、タウロコール酸塩、グリコケノデオキシコール酸塩、タウロケノデオキシコール酸塩、グリコデオキシコール酸塩、タウロデオキシコール酸塩、ケノデオキシコール酸塩、デオキシコール酸塩、グリコリトコール酸塩、タウロリトコール酸塩、リトコール酸塩などが挙げられる。その中でも、コール酸塩、たとえばコール酸ナトリウムを使用するのが好ましい。

【0033】

溶離液は、この液中のヒドロキシコラン酸塩の濃度を一定にして充填剤と接触させてもよいし、濃度を時間とともに直線的に変化させて供給してもよい。

【0034】

液体クロマトグラフィーは、酵素溶液から直接行ってもよいが、酵素溶液中の目的タンパク質を濃縮した後に行ってもよい。濃縮は、たとえば減圧濃縮、膜濃縮、塩析処理、あるいは親水性有機溶媒（たとえばメタノール、エタノール、ア

セトン) による分別沈殿法、加熱処理、等電点処理により行うことができる。

【0035】

このようにして得られた精製酵素は、たとえば凍結乾燥、真空乾燥、スプレー ドライにより粉末化して市場に流通させることができる。

【0036】

【実施例】

以下においては、上述した製造方法の具体的な例について説明するとともに、溶離剤としてコール酸Naを用いた場合には、溶離剤としてNaClやKClを用いる場合に比べて、効率よくグルコース脱水素酵素を精製できることを実証する。

【0037】

＜酵素溶液の取得方法＞

(1) ブルクホルデリア・セパシアKS1株からの酵素溶液の取得：

ブルクホルデリア・セパシアKS1株の培養は、好気的培養条件で行った。より具体的には、KS1株の培養は、培養液1L当たりの組成が表1となるように調整された培地20Lを用いて、34℃で8時間行った。

【0038】

【表1】

培地組成

ポリペプトン	10 g
酵母抽出液	1 g
NaCl	5 g
KH ₂ PO ₄	2 g
グルコース	5 g
Einol (ABLE Co. 東京 日本)	0. 14 g
Total、蒸留水	1 L
pH調製	7. 2

【0039】

次いで、本培養液20Lを4℃、10分間、9,000×gで遠心分離することにより約250gの菌体を得た。回収菌体を凍結させた後に、この凍結菌体を10mMリン酸緩衝液(pH6)に懸濁させ、高压ホモジナイザー(Rannie社デンマーク)で500barの圧力で数回通液して菌体膜を破碎した。細胞抽出液中のG D Hは60kUであった。この細胞抽出液を8,000×gで60分間、遠心分離して細胞固形物を除去した。さらに、その上清から10℃で17万×g、1時間の超遠心分離により沈殿物としての膜画分を回収した。

【0040】

膜画分は、最終濃度でコレ酸ナトリウムが1.5%、塩化カリウムが0.1Mとなるように、10mMリン酸緩衝液(pH6)で再分散させ、4℃で一夜攪拌し、30kUのG D Hを含む膜画分懸濁液を得た。この膜画分懸濁液を10℃で17万×g、90分間、超遠心分離することにより沈殿を除去し、26kUのG D Hを含有する可溶化膜画分を得た。この可溶化膜画分を10mMリン酸緩衝液(pH6)で3夜透析し、生成した不溶物を10℃で17万×g、90分間の超遠心分離により沈殿として除去した。得られた上清(可溶化G D H画分)中のG D Hは28kU、比活性は6.8U/mgであった。

【0041】

(2) 形質転換体からの粗酵素溶液の取得：

まず、 α 、 β 、 γ サブユニットをコードする配列を含むDNAを、常法にしたがってKS1株から取得した。次いで、前記DNAをプラスミドRSF1010に導入して組み換えベクター(プラスミドRSFGDH γ α β)を形成し、この組み換えベクターをシュードモナス・プチダKT2440株(ATCC 47054)に導入して形質転換し、この形質転換体を培養して培養液を取得した。

【0042】

培養は、通常通りの好気的培養条件で行った。培養液は、3.2%ポリペプトン、2%酵母エキス、0.5%NaCl、2%グリセロール、0.05mL/LアデカノールLG-126(旭電化 東京)、50 μ g/mLストレプトマイシンpH7.0を用いた。この培養液20Lに200mLの前培養液を植菌し、34℃で培養開始し、4時間後に0.2mMとなるようにIPTGを添加して

更に20時間培養を行った。本培養液をシャープレス型遠心分離器で遠心分離し、約800gの菌体を得た。

【0043】

800gの菌体を10mMリン酸緩衝液(pH8)に懸濁させ、高圧ホモジナイザー(500bar)で破碎した後、1%となるようにマイドール12(花王東京)を0.1MとなるようにKClを添加し30分間攪拌した。次ぎに、遠心分離(8,000×g、60分、10℃)により沈殿として細胞固形物を除去し、上清として粗酵素液を得た。粗酵素液は2,930kUのGDH活性を示し、比活性は22U/mgであった。

【0044】

＜グルコース脱水素活性の測定方法＞

グルコース脱水素活性は、グルコースの脱水素化に基づく、電子受容体の還元反応を追跡することにより行った。電子受容体として2,6-ジクロロフェノルインドフェノル(DCIP)及びフェナジンメトサルフェート(PMS)を用いた。

【0045】

具体的には、まず20mMグルコース、2mM PMS及び0.1mM DCIPを含む47mMリン酸緩衝液(pH6.0)900μLを分光光度計のセルにいれ、37℃で3分間プレインキュベーションした。次ぎに、0.5~10μLの酵素溶液を添加して、直ちに転倒混和して反応を開始させて600nmの吸光度低下を37℃で時間とともに計測した。

【0046】

このDCIPの吸収波長である600nmの吸光度低下は、グルコースの脱水素化に基づく、電子受容体の還元反応によるものである。DCIPのモル吸光係数は4.76mM/cmを用いた。酵素1単位(U)は標準測定条件下で1分毎に1μMのグルコースを酸化する量と定義した。タンパク質濃度は、UV法を用いて測定し、280nmにおける吸収が1の場合のタンパク質濃度を1g/Lと定義した。

【0047】

実施例1：

本実施例では、上述した手法によりKS1株から得た酵素溶液（可溶化G D H画分）を、疎水クロマトグラフィーおよび陰イオン交換クロマトグラフィーを組み合わせて精製した。

【0048】

疎水クロマトグラフィーは、予め60 mMリン酸緩衝液（pH 6）で平衡化したOctyl sepharose 4 Fast Flowカラム（44 mm ID × 20 cm アマシャムバイオサイエンス）を用いて行った。可溶化G D H画分は、最終濃度が60 mMとなるように1Mリン酸緩衝液（pH 6）を加えて調製した後にカラムに供給した。続いて、60 mMリン酸緩衝液（pH 6）600 mL、20 mMリン酸緩衝液（pH 8）を900 mL通液した後に、強固に吸着したG D Hを、20 mMリン酸緩衝液（pH 8）中のコール酸Na濃度が0～1重量%になるように、直線的グラジエントで溶出した。その流速は15 mL/minで行った。その結果、G D Hは、コール酸Naが濃度が約0.8重量%のときに溶出され、G D H活性を有する画分が340 mL回収できた。この回収画分（Octyl回収画分）の活性を測定したところ、比活性108 U/mg、総活性16 kUであった。

【0049】

陰イオン交換クロマトグラフィーは、予め20 mMリン酸緩衝液（pH 8）で平衡化したQ sepharose Fast Flowカラム（32 mm ID × 12 cm アマシャムバイオサイエンス）を用いて行った。このカラムにOctyl回収画分を供給し、続いて、溶離液として1重量%コール酸Naを含有する20 mMリン酸緩衝液（pH 8）を600 mLを供給した。その流速は8 mL/minで行った。その結果、G D Hは、溶離液を300 mL通液した辺りで特異的に溶出され、G D H活性を有する画分を340 mL回収できた。この回収画分（Q回収画分）の活性を測定したところ、比活性770 U/mg、総活性14 kUであった。

【0050】

なお、各操作後における液量、総活性、比活性、収率をまとめたものを、下記表2に示した。

【0051】

【表2】

	液量	総活性	比活性	収率
可溶化 GDH 画分	110mL	28kU	6.8U/mg	100%
Octyl 回収画分	340mL	16kU	108U/mg	57%
Q 回収画分	340mL	14kU	770U/mg	50%

【0052】

実施例2：

本実施例では、上述した手法により形質転換体から得た粗酵素溶液を、疎水クロマトグラフィーおよび陰イオン交換クロマトグラフィーを組み合わせて精製した。

【0053】

疎水クロマトグラフィーでは、まず、予め0.1MのKClを含む10mMリノ酸緩衝液(pH8)で平衡化したPhenyl cellulofinカラム(300mmID×10cm チッソ、東京)に粗酵素液を供給して充填剤にGDHを保持させた。次ぎに、0.1MのKClを含む10mMリノ酸緩衝液(pH8)7L、10mMリノ酸緩衝液(pH8)21Lを通液した後に、強固に吸着したGDHを10mMリノ酸緩衝液(pH8)中のコール酸Na濃度が0～1重量%になるよう、直線的グラジエントで溶出した。その流速は7L/hで行った。その結果、GDHは、コール酸Na濃度が約0.9重量%のときに溶出され、活性画分が7300mL回収された。この回収画分(Phenyl回収画分)の活性を測定したところ、比活性204U/mg、総活性596kUであった。

【0054】

陰イオン交換クロマトグラフィーは、予め10mMリノ酸緩衝液(pH8)で平衡化したQ sepharose Fast Flowカラム(44mmID×20cm アマシャムバイオサイエンス)を用いて行った。Phenyl回収画分は、分画分子量50,000のラボモジュール(旭化成 東京)を用いて10mMリノ酸緩衝液(pH8)にバッファー置換した後にカラムに供給した。次ぎに、10mMリノ酸緩衝液(pH8)を600mL、続いて1重量%コール酸Naを含有する10m

Mリシン酸緩衝液 (pH 8) を 2, 000 mL 供給した。その流速は 10 mL/min で行った。その結果、G D H は、1 重量% コール酸Naを含有する 10 mM リン酸緩衝液 (pH 8) を 1, 400 mL 通液した辺りで特異的に溶出され、315 mL の活性画分が回収された。この活性画分 (Q回収画分) の活性を測定したところ、比活性 1, 283 U/mg、総活性が 390 kU であった。

【0055】

なお、各操作後における液量、総活性、比活性、収率をまとめたものを、下記表3に示した。

【0056】

【表3】

	液量	総活性	比活性	収率
粗酵素溶液	1950mL	2930 kU	22U/mg	100%
Phenyl回収画分	7300mL	596kU	204U/mg	20%
Q回収画分	315mL	390kU	1283U/mg	13%

【0057】

本実施例ではさらに、Phenyl回収画分およびQ回収画分を SDS-PAGE で電気泳動を行った。SDS-PAGE は、Tris-Tricine緩衝液を用いて 8-25% ポリアクリルアミドの勾配ゲル中で実施した。ゲルを泳動したタンパク質については、CBB染色を施した。SDS-PAGE電気泳動の結果は、図1 (a) に示した。同図においては、レーン2がPhenyl回収画分のCBB染色を、レーン3がQ回収画分のCBB染色をそれぞれ示している。

【0058】

実施例3：

本実施例では、上述した手法により形質転換体から得た粗酵素溶液を、疎水クロマトグラフィーおよび陰イオン交換クロマトグラフィーを組み合わせて精製した。

【0059】

疎水クロマトグラフィーは、実施例2と同様にして行い、回収溶液を限外濃縮

し、比活性300U/mg、総活性が21kUであるPhenyl回収画分を70mL得た。

【0060】

陰イオン交換クロマトグラフィーは、予め10mMリン酸緩衝液(pH8)で平衡化したQAE-トヨパール550カラム(44mmID×10cm 東ソー東京)を用いて行った。このカラムにPhenyl回収画分を供給し、溶離液として1重量%コール酸Naを含有する10mMリン酸緩衝液(pH8)を2,000mLを供給した。その流速は5mL/minで行った。その結果、GDHは、溶離液を1,600mL通液した辺りで特異的に溶出され、300mLの活性画分が回収された。この活性画分(QAE回収画分)の活性を測定したところ、比活性1500U/mg、総活性が7.8kUであった。

【0061】

なお、各操作後における液量、総活性、比活性、収率をまとめたものを、下記表4に示した。

【0062】

【表4】

	液量	総活性	比活性	収率
粗酵素溶液	420mL	80kU	59U/mg	100%
Phenyl回収画分	70mL	21kU	300U/mg	26%
QAE回収画分	300mL	7.8kU	1500U/mg	10%

【0063】

本実施例ではさらに、実施例2と同様な手法によりQAE回収画分をSDS-PAGEで電気泳動を行った後、タンパク質についてCBB染色を施した。SDS-PAGE電気泳動の結果は、図1(a)に示した。同図においては、レーン4がQAE回収画分を示している。

【0064】

比較例1：

本比較例では、上述した手法により形質転換体から得た粗酵素溶液を、疎水ク

ロマトグラフィーおよび陰イオン交換クロマトグラフィーを組み合わせて精製した。

【0065】

疎水クロマトグラフィーは、実施例2と同様にして行い、比活性314U/mg、総活性が256kUであるPhenyl回収画分を7200mL得た。ただし、本比較例では、Phenyl回収画分うちの総活性39kUに相当する1100mL(Qアプライ)について、次に説明する陰イオン交換クロマトグラフィーに使用した。

【0066】

陰イオン交換クロマトグラフィーは、予め10mMリン酸緩衝液(pH8)で平衡化したQ sepharose Fast Flowカラム(44mmID×13cm アマシャムバイオサイエンス)を用いて行った。このカラムにQアプライを供給した後、800mLの10mMリン酸緩衝液(pH8)を通液して非吸着タンパク質を洗い流した。その後、カラムに対して、10mMリン酸緩衝液(pH8)中のNaCl濃度が0~0.6Mとなるように溶離液を通じ、GDHを直線的グラジエントで溶出させた。その流速は7.5mL/minで行った。その結果、GDHは、NaCl濃度が約0.25Mと約0.4Mの2箇所に溶出し、140mLおよび360mLの活性画分が回収された。これらの活性画分(Q回収画分(1)およびQ回収画分(2))のそれぞれについて活性を測定したところ、Q回収画分(1)は、比活性600U/mg、総活性4.5kU、Q回収画分(2)は、比活性432U/mg、総活性12kUであった。

【0067】

なお、各操作後における液量、総活性、比活性、収率をまとめたものを、下記表5に示した。

【0068】

【表5】

	液量	総活性	比活性	收率
粗酵素溶液	1250mL	1066kU	36U/mg	100%
Phenyl回収画分	7200mL	256kU	314U/mg	24%
Qアプライ	1100mL	39kU	314U/mg	24%
Q回収画分（1）	140mL	4.5kU	600U/mg	3%
Q回収画分（2）	360mL	12kU	432 U/mg	7%

【0069】

本比較例ではさらに、実施例2と同様な手法によりPhenyl回収画分およびQ回収画分（1）をSDS-PAGEで電気泳動を行った後、タンパク質についてCBB染色を施した。SDS-PAGE電気泳動の結果は、図1（b）に示した。同図においては、レーン2がPhenyl回収画分を、レーン3がQ回収画分（1）をそれぞれ示している。

【0070】

比較例2：

本比較例では、比較例1で得られたPhenyl回収画分のうち、総活性74kUに相当する2100mL（QAEアプライ）から、陰イオン交換クロマトグラフィーを用いてGDHを精製した。

【0071】

陰イオン交換クロマトグラフィーは、予め10mMリン酸緩衝液（pH8）で平衡化したQAE-トヨパール550カラム（44mmID×10cm 東ソー 東京）を用いて行った。このカラムには、まずQAE回収画分（総活性74kU）を供給した。次いで、800mLの10mMリン酸緩衝液（pH8）を通液して非吸着タンパク質を洗い流した。その後、カラムに対して、10mMリン酸緩衝液（pH8）中のKCl濃度が0～1Mとなるように溶離液を通じ、GDHを直線的グラジエントで溶出させた。その流速は5mL/minで行った。その結果、GDHは、KCl濃度が約0.23Mと約0.43Mの2箇所に溶出し、

200mLおよび400mLの活性画分が回収された。これらの活性画分 (QAE回収画分 (1) およびQAE回収画分 (2)) のそれぞれについて活性を測定したところ、QAE回収画分 (1) は、比活性399U/mg、総活性7.4kU、QAE回収画分 (2) は、比活性217U/mg、総活性6.4kUであった。

【0072】

なお、各操作後における液量、総活性、比活性、収率をまとめたものを、下記表6に示した。

【0073】

【表6】

	液量	総活性	比活性	収率
粗酵素溶液	1250mL	1066kU	36U/mg	100%
Phenyl回収画分	7200mL	256kU	314U/mg	24%
QAEアプライ	2100mL	74kU	314U/mg	24%
QAE回収画分(1)	200mL	7.4kU	399U/mg	2%
QAE回収画分(2)	400mL	6.4kU	217U/mg	2%

【0074】

本比較例ではさらに、実施例2と同様な手法によりQAE回収画分 (2) をSDS-PAGEで電気泳動を行った後、タンパク質についてCBB染色を施した。SDS-PAGE電気泳動の結果は、図1 (b) に示した。同図においては、レーン4がQAE回収画分 (2) を示している。

【0075】

＜結果の検討＞

表2～表6から分かるように、溶離剤としてコール酸Naを用いてGDHを溶出させた場合には（実施例1から3）、溶離剤としてNaClやKClを用いてGDHをグラジエント溶出させた場合（比較例1および2）に比べ、最終的な比活性が高く、効率よくGDHが精製されている。この点については、図1 (a)

および (b) にも明確に表れている。つまり、K S 1 株由来の G D H は、 α 、 β 、 γ サブユニットからなるが、これらのサブユニットの還元条件下での S D S - ポリアクリルアミドゲル電気泳動における分子量は、それぞれ約 60 k D、約 43 k D a、および約 14 k D a である。この点を踏まえて図 1 (a) および (b) をみれば、実施例 2 および 3 で得られる回収画分では、比較例 1 および 2 で得られる回収画分に比べて、 α 、 β 、 γ サブユニットに相当するバンドが大きく、その他の分子量のタンパク質が少なくなっている。したがって、疎水クロマトグラフィーや陰イオン交換クロマトグラフィーを組み合わせて G D H を精製する際に、コール酸 N a を用いて G D H を溶出させた場合には、効率よく G D H が精製できるといえる。

【図面の簡単な説明】

【図 1】

陰イオン交換クロマトグラフィー後の精製酵素の S D S - P A G E の結果を示したものであり、(a) は溶離剤としてコール酸 N a を用いた精製酵素についての結果であり、(b) は溶離剤として N a C l または K C l を用いた精製酵素についての結果である。

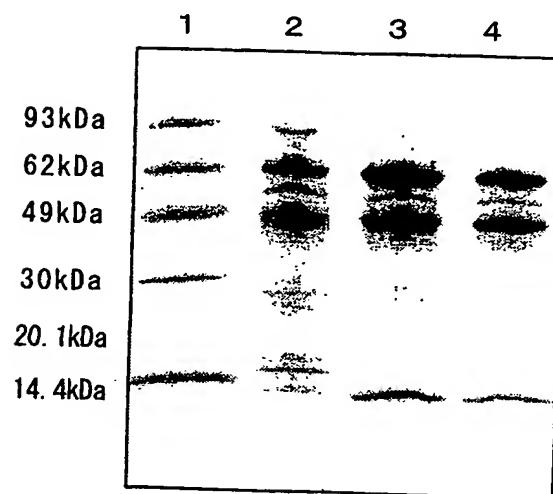
【書類名】

図面

【図1】

(a)

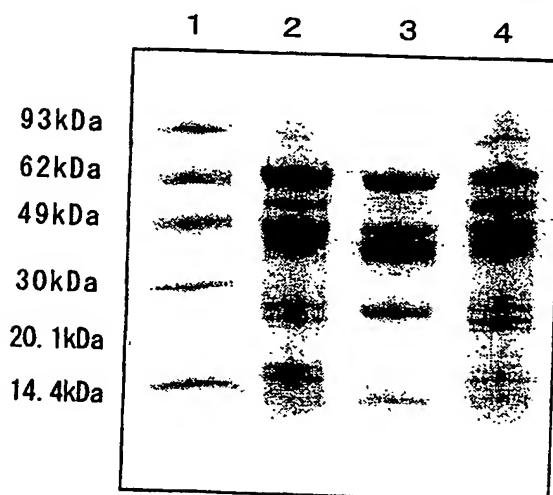
コール酸Na (イソクラテック法)



レーン1：マーカー
 レーン2：実施例2のPhenyl回収画分
 レーン3：実施例2のQ回収画分
 レーン4：実施例3のQAE回収画分

(b)

NaCl or KCl (グラジエント法)



レーン1：マーカー
 レーン2：比較例1のPhenyl回収画分
 レーン3：比較例1のQ回収画分(1)
 レーン4：比較例2のQAE回収画分(2)

【書類名】 要約書

【要約】

【課題】 本発明は、タンパク質の新規な精製方法を提供することを課題としている。

【解決手段】 電子伝達タンパク質を含む目的タンパク質が溶解したタンパク質溶液から、液体クロマトグラフィーを利用して目的タンパク質を精製する方法において、液体クロマトグラフィーを、充填剤が充填された充填槽にタンパク質溶液を導入して充填剤と目的タンパク質とを結合させた後に不純物を除去し、ヒドロキシコラン酸塩を含む溶離液を用いて、充填剤から目的タンパク質を溶離させることにより行う。

【選択図】 なし

特願2002-253742

出願人履歴情報

識別番号

[000141897]

1. 変更年月日

2000年 6月12日

[変更理由]

名称変更

住 所

京都府京都市南区東九条西明田町57番地

氏 名

アークレイ株式会社

特願2002-253742

出願人履歴情報

識別番号

[000004503]

1. 変更年月日

[変更理由]

住所
氏名

1990年 8月 7日

新規登録

兵庫県尼崎市東本町1丁目50番地
ユニチカ株式会社